
Химия требует
и осмысленного
Бережливость - черта хозяина


Li K Ba Ca Na Mg Al Mn Zn Cr Fe


MISTRY
МИНЕРАЛЬНЫЕ УДОБРЕНИЯ

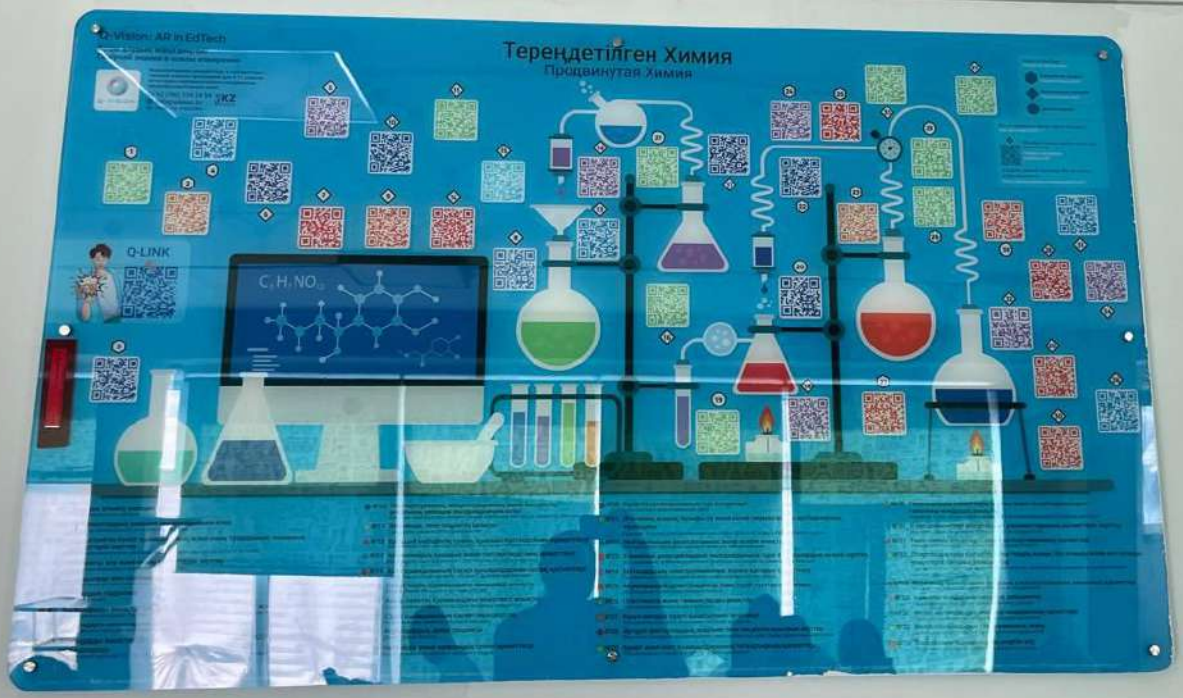





РАСПРЕДЕЛЕНИЕ ЭЛЕМЕНТОВ В ЗЕМНОЙ КОРЕ
в %
Si - 27,6
Al - 8,8
Fe - 5,1
Ca - 3,6
O₂ - 47,2
ГИДРОЛИЗ СОЛЕЙ
ОСНОВАНИЯ
КИСЛОТЫ
ГЕНЕТИЧЕСКАЯ СВЯЗЬ ВЕЩЕСТВ
МЕТАЛЛ
СОЛЬ
НЕМЕТАЛЛ
ОКСИД ОСНОВНОЙ
ОКСИД КИСЛОТНЫЙ
СОЛЬ + ВОДА
ГИДРОКСИД ОСНОВАНИЯ
ГИДРОКСИД КИСЛОТЫ
Знаешь ли ты окислительные числа?
Проверь себя!!
H₂SO₄
Na MnO₄
A₂Cr₂O₇
BaSO₄
SrCrO₄
PbSiF₆
O₅O₄
Ca(OCl)Cl
Mn₃(PO₄)₂
Mg(ClO₄)₂
Al(NO₃)₃
K₂MnO₄
Na AlO₂
Cr₂(SO₄)₃
Na₃AsO₄
N₂O NO₂
Fe₄[Fe(CN)₆]₃
NH₄VO₃
Zn(H₂PO₂)₂
Fe₃[Fe(CN)₆]₂
+1 +2 +3 +4 +5 +6 +7 +8 -1 -2 -3 -4
Знаешь ли ты классы органических соединений?
Проверь себя!
Нажми одновременно
кнопки
Название
и
формула



CHEMISTRY



АЛДАРДЫҢ КҮШТЕНУ ҚАТАРЫ
ШҚЫЛДАНУ ПОТЕНЦИАЛЫ)

МИНЕРАЛЬНЫЕ УДОБРЕНИЯ

Азотные Фосфорные Калийные Комплексные Косвенные Микро


EPSON


EPSON
RELEON


8
7
16
2
3
8
4


Si
хром
ОКСИДЫ
ШАРЫ
МЕТАЛЛЫ
Fe
СПЛАВЫ
7


ТЕ АРНАЛҒАН НЕГІЗГІ ФОРМУЛАЛАР
ОРМУЛЫ ДЛЯ РЕШЕНИЯ ЗАДАЧ
ХИМИЯДАҒЫ САНДЫҚ ҚАТЫНАСЫ
КОЛИЧЕСТВЕННЫЕ ОТНОШЕНИЯ В ХИМИИ
ν - зат мелшері (моль)
количество вещества (моль)
$\nu = \frac{m}{M}$ $\nu = \frac{N}{N_A}$ $\nu = \frac{V}{V_M}$
M - молярлық масса (г/моль)
молярная масса (г/моль)
$m = \nu \cdot M$ - заттың массасы


5